

No active trail

DELPHION

RESEARCH

PRODUCTS

INSIDE DELPHION

Top Of | Work Files | Saved Searches

My Account

Search: Quick/Number Boolean Advanced Derwent

Help

The Delphion Integrated View

Buy Now: ☒ PDF | [More choices...](#)

Tools: Add to Work File: Create new Work File

Add

View: [Expand Details](#) | [INPADOC](#) | Jump to: TopGo to: [Derwent](#)☒ [Email this to a friend](#)Title: **DE4311061A1: Decomposition of NF₃ in exhaust gases**[\[German\]](#)Derwent Title: Nitrogen tri:fluoride decomposition in waste gas - by heating over alumina or silica, which is effective and avoids use of toxic heavy metal catalyst and gives useful by-prod. [\[Derwent Record\]](#)

Country: DE Germany

Kind: A1 Document Laid open (First Publication) ¹Inventor: Herkelmann, Ralf, Dr.; Hannover, Germany 30457
Rudolph, Werner, Dr.; Hannover, Germany 30559
Seffer, Dirk; Neustadt, Germany 31535High
Resolution

10 pages

Assignee: Solvay Fluor und Derivate GmbH, 30173 Hannover, DE
[News, Profiles, Stocks and More about this company](#)

Published / Filed: 1994-10-06 / 1993-04-03

Application
Number: DE1993004311061IPC Code: [B01D 53/36](#); [C01B 21/083](#);ECLA Code: [B01D53/86L](#); [C01F7/50](#);Priority Number: 1993-04-03 **DE1993004311061**INPADOC [Show legal status actions](#)

Legal Status:

Family: None

First Claim:
[Show all claims](#)1. Verfahren zur Zersetzung von NF₃ in NF₃ enthaltenden Abgasen, wobei man das Abgas bei einer Temperatur von 230°C bis 600°C mit einem Zersetzungsmittel ausgewählt aus der Gruppe Aluminiumoxid und SiO₂ als einzigem Zersetzungsmittel kontaktiert.Description
[Expand description](#)

±

Die Erfindung bezieht sich auf ein Verfahren zur Zersetzung von NF₃ in NF₃ enthaltenden Abgasen über einem Zersetzungsmittel.

± Beispiel 1

± Zersetzung eines 10 Vol.-% NF₃ enthaltenden Abgases

± 1.1. Verwendete Apparatur

± 1.2. Versuchsdurchführung

± Beispiel 2

± Zersetzung von reinem NF₃

± Beispiel

± Zersetzung von NF₃ enthaltenden Abgasen unter Variation des Gasflusses

± 3.1. Gasfluß 2 und 4 Liter pro Stunde

± 3.2. Gasfluß 4 l/h und 20 l/h

± 3.3. Gasfluß 50 l pro Stunde und 100 l pro Stunde

± 3.4. Gasfluß 350 l pro Stunde und 500 l pro Stunde

Forward
References:

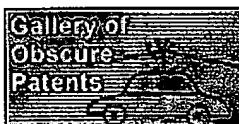
Go to Result Set: Forward references (5)

Buy PDF	Patent	Pub.Date	Inventor	Assignee	Title
	US6942841	2005-09-13	Kanno; Shuichi	Hitachi, Ltd.	Process for treating fluorine compound-containing gas
	US6855305	2005-02-15	Kanno; Shuichi	Hitachi, Ltd.	Process for treating fluorine compound-containing gas
	US6514471	2003-02-04	Hsiung; Thomas Hsiao- Ling	Air Products and Chemicals, Inc.	Removing fluorine from semiconductor processing exhaust gas
	US6162957	2000-12-19	Nakajo; Tetsuo	Showa Denko K.K.	Catalytic decomposition of perfluoro-compound
	US6023007	2000-02-08	Nakajo; Tetsuo	Showa Denko K.K.	Catalytic decomposition of perfluoro-compound

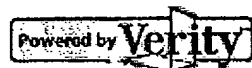
Foreign
References:
Other Abstract
Info:

None

CHEMABS 122(02)016212U CAN122(02)016212U DERABS C94-311320 DERC94-311320



[Nominate this for the Gallery...](#)



THOMSON

Copyright © 1997-2005 The Thomson Corporation

[Subscriptions](#) | [Web Seminars](#) | [Privacy](#) | [Terms & Conditions](#) | [Site Map](#) | [Contact Us](#) | [Help](#)